Es la capacidad que tienen los átomos de atraer y retener los electrones que participan en un enlace. Pauli elaboró una escala de electronegatividad asignado un numero positivo a cada elemento, dio un valor de 4 al Flúor que es el elemento de mayor capacidad para atraer electrones (e) y a los demás elementos les asigno valores proporcionales a esta tendencia.

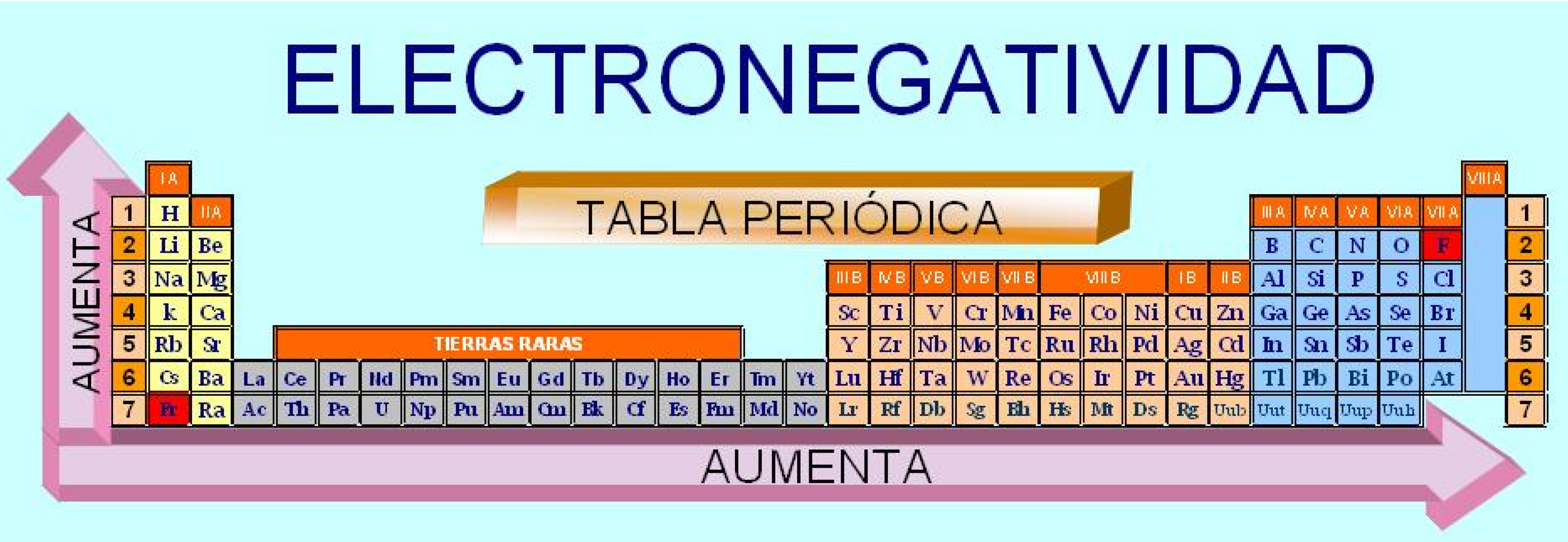


TABLA PERIÓDICA

Es la energía liberada al adicionar o adquirir un electrón a un átomo neutro o a un ión negativo (anión) en estado gaseoso, el valor numérico es menor que el potencial de ionización.

